سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الشرقية

الحصاد الأسبوعي ٩

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

١.من أهم بنود نظرية دالتون للذرة:

أ. الذرات هي وحدات التفاعل الكيميائي ب. تتكون الذرة من دقائق صغيرة

ج. يمكن للذرة أن تنقسم د. ذرات العنصر الواحد مختلفة في الخواص

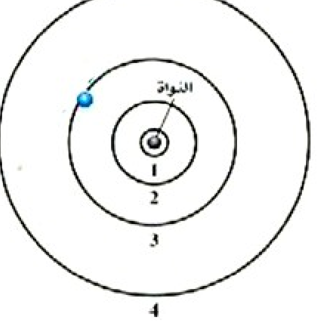
٢.عدد النيوترونات في البوتاسيوم $^{39}_{19}K$:

أ. 19 ب.20 ج. 39 د. 58

٣. أي المكونات الذرية التالية له أقل كتلة:

أ.البروتون ب. الإلكترون ج.النيوترون د. النواة

٤. الشكل المقابل يمثل نموذج بور للذرة، عندما يفقد الالكترون قدرا من الطاقة فإنه من المتوقع أن:



أ. ينتقل إلى مستوى الطاقة الأول.

ب. يستقر في مستوى الطاقة الثالث.

ج. ينتقل إلى مستوى الطاقة الرابع.

د. يسقط في النواة وتنهار الذرة.

٥. النسبة بين الشحنة النسبية للالكترون (e/m) لذرة الهيدروجين ($^{1}_{1}H$)

و(e/m) للالكترون في ذرة النيتروجين (($^{14}_{7}N$) تساوي علي الترتيب:

أ. 1:1 ب.1:7 ج.1:14 د.1: 1836

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة التالية

١- الشكل المقابل يوضح تجربة رذرفورد، ادرسه ثم اجب عن الاسئلة التي يليه :

أ- اكتب اسماء الاجزاء المشار اليها بالرموز الآتية:

A................................

B ....

ب- حدد رقم الشعاع الذي يوضح الحالات الآتية:

١- اصطدام الأشعة A بجسم موجب ثقيل ....

٢- أن معظم حجم الذرة فراغ ....

٢-علل : العدد الذري في ذرة الهيدروجين يساوي العدد الكتلي ؟

....

٢ تمثل الرموز (A,B,C) ثلاثة نظائر لعنصر الماغنيسيوم:

A	B	C
$^{24}_{12}Mg$	$^{25}_{12}Mg$	$^{26}_{12}Mg$

١- عرِّف النظائر. ....

٢- ما العدد الكتلي للذرة (A)؟ ....

٣- اكتب التوزيع الإلكتروني للذرة (B) ....

٤- احسب عدد النيوترونات في الذرة (C).

....

....

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي للجميع بنتائج متميزة